Formül Bulma

ÖRNEK - 1

X_aY_b bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı 7/20 dir.
Buna göre, bu bileşiğin formülünü bulnuz.
(X:14, Y:16)

ÖRNEK - 2

0,2 mol C_2H_a bileşiği 6 gram olduğuna göre bileşiğin formülü nedir? (C:12, H:1)

ÖRNEK - 3

Bir hidrokarbon bileşiğinin kütlece %80'ni C elementi olduğuna göre bileşiğin basit formülü nedir?
(C:12, H:1)

ÖRNEK - 4

0,1 mol hidrokarbonun yanması sonucunda 0,3 mol CO_2 ve 0,4 H_2O oluşmaktadır.
Buna göre, bileşiğin formülü nedir?

ÖRNEK - 5

1,6 gram hidrokarbonun yanması sonucu NK'da 2,24 litre CO_2 gazı ve 3,6 gram H_2O oluşmaktadır.
Buna göre, bileşiğin basit formülü nedir?
(C:12, H:1, O:16)

ÖRNEK - 6

9,2 gram organik bileşiğin yanması sonucu NK'da 8,96 litre CO_2 gazı ve 10,8 gram H_2O oluşmaktadır.
Buna göre, bileşiğin basit formülü nedir?
(C:12, H:1, O:16)

BURAKİMYA

ÖRNEK - 7

18 gram organik bileşiğin yanması sonucu NK'da 13,44 litre CO_2 gazı ve 10,8 gram H_2O oluşmaktadır.
Bileşiğin mol kütlesi 180 g/mol olduğuna göre molekül formülü nedir? (C:12, H:1, O:16)

ÖRNEK - 8

C_3H_6, C_2H_6 ve C_4H_6 gazlarının NK'da 11,2 litrelik karışımı 21 gramdır.

Buna göre karışımda kaç gram C atomu bulunmaktadır?
(H:1, C:12)